⑫公表特許公報(A)

平5-505845

母公表 平成5年(1993)8月26日

50 Int. Cl. 5

識別記号

庁内整理番号

審 査 請 求 未請求 子備審査請求 有

部門(区分) 3(3)

C 09 D 5/00 123/28 183/08 PPF PFA PMU 6904-4 J 7107-4 J 8319-4 J

(全 8 頁)

60発明の名称

コーテイング組成物

②特 頭 平3-506950

992出 願 平3(1991)3月26日

劉翻訳文提出日 平 4 (1992) 9 月25日

❷国際出願 PCT/GB91/00454

匈国際公開番号 WO91/14747

囫国際公開日 平3(1991)10月3日

優先権主張

図1990年3月27日 日本 イギリス(GB) 309006840.4

の発明者 ブルツ

ブルツクス, ロドニー ラルフ イキ

イギリス国, タイン アンド ウエア エヌイー16 5ワイユー, ゲイトシエード, ウイツクハム, フエルサイド パーク, オークハ

ム アベニユ 3

の出願人 コート

コートールズ コーテイングス (ホールデイングス) リミ

イギリス国, ロンドン ダブリユ1エー 2ピーピー, ジョージ

ストリート 50

テイド

10代理人

弁理士 青木 朗 外3名

⑧指 定 国

AT(広域特許), AU, BE(広域特許), BR, CA, CH(広域特許), DE(広域特許), DK(広域特許), ES (広域特許), FI, FR(広域特許), GB(広域特許), GR(広域特許), IT(広域特許), JP, KR, LU(広域特許), NL(広域特許), NO, SE(広域特許), US

最終頁に続く

請求の範囲

1. 室温加硫性シリコーンゴムコーティングの接着を促進するための基材へ塗布するプライマー組成物であって、

(A)(i)下式

(RO) _R (1-1, SiR'NHR' (1)

(上式中、基尺は同一でも相異なっていてもよく、1~12個の炭素原子を有し、所望によりエーテル結合を含む一価炭化水素基であり、R・は2~4個の炭素原子を育するアルキレン基又は3~8個の炭素原子を育する二価脂肪族エーテル基であり、R・は水素又は1般アミン基を末端に育する2~4個の炭素原子のアルキレン基であり、そしてxは2もしくは3である)

- の1級アミン官能性シラン、又は
 - (ii) 式(1) の1級アミン官能性シランと下式

A-Si(B).(OB) (:-.,

(II)

(上式中、Aは4〜12個の炭素原子を有するエポキシド置換一価炭化水素基であり、基Bは同一でも相異なっていてもよく、1〜4個の炭素原子を有するアルキル基であり、そしてaは0もしくは1である)

のエポキシ官能性シランとの反応生成物、又は

(道)式(1)の1級アミン官能性シランと下式

HO(Si(CH.):0), H

(II)

(上式中、yは2~60である)

のα. ω-ジヒドロキシポリジメチルシロキサンとの反応生成物 であるアミノシラン材料、

- (8) 塩素化ポリオレフィン、及び
- (C) 室温硬化性ポリジオルガノシロキサン

を含むプライマー組成物。

- 2. 室温硬化性ポリジオルガノシロキサン (C) がケトイミノキシシラン硬化剤と共に用いられるα. ωージヒドロキシポリジオルガノシロキサンであることを特徴とする、請求項 | 記載のプライマー規模物。
- 3. 窒温硬化性ポリジオルガノシロキサン (C) がアシルオキシシラン硬化剤と共に用いられるα. ωージヒドロキンポリジオルガノシロキサンであることを特徴とする、請求項1記載のプライマー組成物。
- 4. 室温硬化性ポリジオルガノシロキサン (C) がアルコキシシラン硬化剤と共に用いられるα. ωージヒドロキシポリジオルガノシロキサンであることを特徴とする、請求項 1 記載のプライマー組成物。
- 5. 室温硬化性ポリジオルガノシロキサン(C)が珪素結合加水 分解性基を末端に有するポリジオルガノシロキサンであることを特 徴とする、請求項 I 記載のプライマー組成物。
- 6. 珪素結合加水分解性器がケトイミノキシ、アシルオキシ又は アミン器であることを特徴とする、請求項 5 配載のプライマー組成 物。
- 7. 塩素化ポリオレフィン (B) が17~40重量%の塩素含量を有することを特徴とする、請求項1~6のいずれか記載のプライマー 日本物
- 8. 塩素化ポリオレフィン (B) を基準として l ~ 100重量 %の量の他の塩素化炭化水素樹脂を含むことを特徴とする、請求項 l ~ 7のいずれか記載のプライマー組成物。
- 9. アミノシラン材料(A)が組成物中に存在する塩素化ポリオ レフィン(B)及び他の塩素化炭化水素樹脂を基準として I~20重

量%で用いられることを特徴とする、請求項 1 ~ 8 のいずれか記載 のプライマー組成物。

- 10. 組成物中に存在する塩素化ポリオレフィン(B)及び他の塩素化炭化水素樹脂に対する室温硬化性ポリジオルガノシロキサン (C)の重量比が1:1~50:1であることを特徴とする、請求項1~9のいずれか記載のプライマー組成物。
- 11. 顔料が組成物中に分散されていることを特徴とする、請求項 1~10のいずれか記載のプライマー組成物。
- 12. (A)(i)下式

(RO) _R (:--; SiR'NHR' (I)

(上式中、基尺は同一でも相異なっていてもよく、1~12個の炭素原子を有し、所望によりエーテル結合を含む一価炭化水素基であり、R・は2~4個の炭素原子を育するアルキレン基又は3~8個の炭素原子を育する二価脂肪族エーテル基であり、R・は水素又は1股アミン基を末場に育する2~4個の炭素原子のアルキレン基であり、そしてxは2もしくは3である)

- の1級アミン官能性シラン、又は
 - (ii) 式 (l) の l級アミン官能性シランと下式

A-Si(B).(08) (s-a)

(II)

(上式中、Aは4~12個の炭素原子を有するエポキンド置換一価炭化水素基であり、基Bは同一でも相異なっていてもよく、1~4個の炭素原子を有するアルキル基であり、そしてaは0もしくは1である)

- のエポキシ官能性シランとの反応生成物、又は
 - (前)式(1)の1級アミン官能性シランと下式

HO(Si(CH1)10), H

(II)

(上式中、yは2~60である)

微とする、請求項12記載の方法。

٠.

- 16. 室温加碗性シリコーンゴムにより基材をコートする方法であって、基材を請求項 1 ~11のいずれか記載のプライマー組成物でコートし、前記プライマー組成物上に室温加碗性シリコーンゴム組成物を塗布することを特徴とする方法。
- 17. プライマー組成物が請求項 2 ~ 4 のいずれかに記載のものであり、室温加磁性シリコーンゴム組成物がプライマー組成物に用いたものと同じタイプの硬化剤と共に用いられる α. ωージヒドロキシポリジオルガノシロキサンを含むことを特徴とする、請求項16記載の方法。
- 18. プライマー組成物が請求項5又は6に記載のものであり、窒温加磁性シリコーンゴム組成物が窒温硬化性ポリジオルガノシロキサン(C)におけるものと同じタイプの珪素結合加水分解性基を末端に育するポリジオルガノシロキサンを含むことを特徴とする、請求項16記載の方法。

のα. ω-ジヒドロキシポリジメチルシロキサンとの反応生成物 であるアミノシラン材料、及び

- (8) 塩素化ポリオレフィン、を
- (C) 室温硬化性ポリジオルガノシロキサン と混合する、プライマー組成物の製造法。

13. 非反応性ポリジオルガノシロキサンオイルに類料を分散させ、そしてアミノシラン材料(A)、塩素化ポリオレフィン(B)及び室温硬化性ポリジオルガノシロキサン(C)を混合することにより着色されたプライマー組成物を製造し、ポリジオルガノシロキサンオイルに類料を分散させる前に工程を類料がアミノシラン材料(A)又は室温硬化性ポリジオルガノシロキサン(C)と接触する前に行うことを特徴とする、請求項12記載の方法。

14. 液体ヒドロキシル末端ポリジオルガノシロキサンに顔料を分散させ、そしてそれをアミノシラン材料(A)、塩素化ポリオレフィン(B)及び室温硬化性ポリジオルガノシロキサン(C)と混合することにより着色されたプライマー組成物を製造し、液体ポリジオルガノシロキサンに顔料を分散させる前記工程を顔料がアミノシラン材料(A)又は室温硬化性ポリジオルガノシロキサン(C)の一部を形成する珪素結合加水分解性基を含む材料もしくは硬化剤と接触する前に行うことを特徴とする、請求項12記載の方法。

15. 液体ヒドロキシル末端ポリジオルガノシロキサンに顕料を分散させ、そしてそれをアミノシラン材料(A)、塩素化ポリオレフィン(B)及び液体ヒドロキシル末端ポリジオルガノシロキサンと共に室温硬化性ポリジオルガノシロキサン(C)を形成する硬化剤と混合することにより着色されたプライマー組成物を製造し、液体ポリジオルガノシロキサンに顔料を分散させる前起工程を顕料がアミノシラン材料(A)又は前記硬化剤と接触する前に行うことを特

明細書

コーティング組成物

発明の分野

本発明は、窒温加硫性(RTV)シリコーンゴムコーティングの 接着を促進するため基材に用いるプライマー組成物に関する。

RTVシリコーンゴムコーティングは、選及び甲殻動物のような水生生物の付着を防ぐため、水中表面、例えば船体、発電所の冷却水取入口及び排出口、養魚設備、並びに石油産出プラットホームの水中及び飛沫領域に塗布される。

発明の背景

シリコーンゴム防汚コーティングは、例えばGB-A-1307001、GB-A-1470465、GB-A-1581727、GB-A-2141436、EP-A-16195及びUS-A-3702778に記載されている。RTVシリコーンゴムコーティングは、例えば船の上部構造及び上甲板上の氷の付着を防ぐコーティングとしても提案された。

そのようなRTVシリコーンゴムコーティングの使用における問題は、それを基材によく付着させることが困難であることである。この問題は、布製裏地上のクラッドとしてRTVシリコーンゴムを使布することを提案しているEP-A-16195に記載されている。

室温加設性シリコーンゴム防汚に対し種々のプライマー組成物が 投案された。US-A-3702778は架接性シリコーンペーストを提案して いる。EP-A-89066は不飽和炭化水素基を含むシランとエポキシシラ ンの混合物を提案している。JP-A-53-137231、JP-A-53-137233及び JP-A-53-137234は、ポリウレタン、天然ゴム、クロロプレンもしく はネオプレンゴム又はブチラール/シリコーンゴムのようなエラス トマー材料を提案しており、EP-A-323906 及びEP-A-329375 はアミ ノシランを含むシリコーン樹脂を提案している。

US-A-4070421は、ポリオレフィン表面上のコーティングの接着を改良するためのプライマーとして塩素化ポリエチレンの使用を配載している。

発明の概要

1

RTVシリコーンゴムコーティングの接着を促進するため基材に 用いる本発明に係るプライマー組成物は、

(A)(i)下式

(上式中、基尺は同一でも相異なっていてもよく、1~12個の炭素原子を有し、所望によりエーテル結合を含む一価炭化水素基であり、R'は2~4個の炭素原子を有するアルキレン基又は3~8個の炭素原子を有する二価脂肪族エーテル基であり、R'は水素又は1級アミン基を末端に有する2~4個の炭素原子のアルキレン基であり、そしてxは2もしくは3である)

の1級アミン官能性シラン、又は

(上式中、 A は 4 ~12個の炭素原子を有するエポキシド産換ー価炭

(上式中、Aは4〜12個の政業原子を持りるエホイント国際一回政化水素基であり、基Bは同一でも相異なっていてもよく、1〜4個の炭素原子を有するアルキル基であり、そしてaは0もしくは1である)

のエポキシ官能性シランとの反応生成物、又は

(iii) 式(I) の I級アミン官能性シランと下式

(II)

(I)

(上式中、yは2~60である)

エポキシ官能性シラン(Π)は例えば30 グリシドオキンプロピルトリメトキシシラン、3 - グリンドオキンプロピルジエトキシメトキシシラン、2 - グリンドオキンプロピルトリメトキシシラン、3 - (3, 4 - エポキシンクロヘキシル)プロピルドリメトキシシラン又は2 - (3, 4 - エポキシー4 - メチルシクロヘキシル)エチルトリメトキシシランである。好ましい 1 极アミン官能性シラン(I)とエポキシ官能性シラン(I)の反応生成物は

$$(CH_3O)_3Si(CH_2)_3$$
 - NH - CH_2 - CH - CH_2 - $O(CH_2)_3Si(OCH_3)_3$

$${\rm (CH_{3}O)_{3}Si(CH_{2})_{3} - NH - (CH_{2})_{2} - NH - CH_{2} - CH - CH_{2} - O(CH_{2})_{3}Si(OCH_{3})_{3} \atop OH}$$

である。

T ミノシラン (I) 及びエポキシシラン (I) は、20~80℃において、好ましくは (I) のエポキシド基あたり0.4 ~1.2 個のアミノシラン (I) の I 扱アミン基を用いて反応される。

また、 1 扱アミン官能性シラン(I)の全て又は一部を1 极アミン官能性シラン(I)と α 、 ω - ジヒドロキンポリジメチルシロキサン(II)の反応生成物にかえてもよい。(II)及び(III)は(III)のシラノール基あたりI1、I2、I3のアミノシラン(I3)のアルコキシ基を用いて反応される。

塩素化ポリオレフィン(B)は好ましくは5.000~50.000の分子量及び15~75%、最も好ましくは17~40%の塩素含量を有する。塩素化ポリオレフィンは市阪入手可能である。これはペルオキシド触媒の存在下でポリオレフィンを塩素で処理することにより製造され

の α . ω - ϑ ヒドロキシポリジメチルシロキサンとの反応生成物であるアミノシラン材料、

- (B) 塩素化ポリオレフィン、及び
- (C) 室温硬化性ポリジオルガノシロキサンを含む。

群細な説明

式(I)のI級アミン官能性シランにおいて、蓋Rは好ましくはアルキル、例えばメチル、エチル、ヘキシルもしくはオクチル、アリール、例えばフェニル又はアルアルキル、例えばベンジルである。アルキレン蓋R」は好ましくは $-(CH_x)_x$ -、 $-(CH_x)_x$ -もしくはメチル置換トリメチレンであるか又は $-(CH_x)_x$ - $-(CH_x)_x$ -でいる。 $-(CH_x)_x$ -でいる。-(CH

 $\begin{array}{llll} ({\rm CH_3O})_3 {\rm Si}({\rm CH_2})_3 {\rm NH}({\rm CH_2})_2 {\rm NH_2}; & ({\rm CH_3CH_2OCH_2CH_2O})_3 {\rm Si}({\rm CH_2})_2 {\rm NH_2}; \\ ({\rm C_2H_5O})_3 {\rm Si}({\rm CH_2})_3 {\rm NH_2}; & ({\rm CH_3OCH_2CH_2O})_3 {\rm Si}({\rm CH_2})_3 {\rm NH_2}; \\ ({\rm C_2H_5O})_3 {\rm Si}({\rm CH_2})_3 {\rm CCH_2})_3 {\rm NH_2}; & ({\rm C_2H_5O})_2 {\rm C_6H_5} {\rm Si}({\rm CH_2})_3 {\rm NH_2}; \\ ({\rm C_2H_5O})_3 {\rm Sich_2O(CH_2})_2 {\rm NH_2}; & ({\rm C_2H_5O})_3 {\rm Si}({\rm CH_2})_3 {\rm O(CH_2})_2 {\rm NH_2}; \\ ({\rm C_2H_5O})_2 {\rm CH_3Si}({\rm CH_2})_3 {\rm NH_2}; & \end{array}$

である。所望により、2種以上の1級アミン官能性シラン(I)の 混合物を用いてもよい。

1 級アミン官能性シラン(I)は好ましくはそれ自体プライマー 組成物に用いられる。しかし、全てまたは一部を1 級アミン官能性 シラン(I)とエポキシ官能性シラン(II)の反応生成物にかえて もよい。エポキシ官能性シラン(II)の基Aは好ましくはグリシド オキシ債換アルキル茶、例えば 3 - グリンドオキシブロビルである。

る。塩素化反応は好ましくはポリオレフィン出発材料用の溶媒中で行われる。ポリオレフィンは好ましくはポリエチレン又はポリプロピレンのようなポリ(α -オレフィン)である。ポリオレフィンは高もしくは低密度、非晶質もしくは結晶質であってよい。これは2種以上のオレフィン、好ましくは α -オレフィンのコポリマーであってよい。好適な塩素化ポリオレフィンは、例えばUS-A-3561965及びUS-A-4070421に記載されている。

塩素化ポリオレフィン(B)は他の塩素化炭化水素掛脂、例えば塩素化ポリテルペン樹脂又は塩素化ポリスチレンと共に用いてよい。ポリスチレンは好ましくは低分子量(5000未満)である。そのような塩素化炭化水素樹脂は好ましくは塩素化ポリオレフィンと同様の塩素化度を有する。塩素化炭化水素樹脂は例えば塩素化ポリオレフィン(B)を基準として1~100 重量%の量で用いられる。

アミノシラン材料(A)は通常塩素化材料(塩素化ポリオレフィン(B)プラス他の塩素化炭化水素樹脂)を基準として0.1~50重量%、最も好ましくは1~20重量%で用いられる。

室温硬化性ポリジオルガノシロキサン (C) は好ましくは25℃において 700~1.000.000mPas の粘度を有するポリジオルガノシロキサンである。これは好ましくは珪素結合ヒドロキシル基、例えばα. ωージヒドロキシポリジオルガノシロキサン、又は珪素結合加水分解性基、例えば珪素結合加水分解性基を末端に有するポリジオルガノシロキサンを含む。より好ましくは、これは式-R*iSiO-(式中、番R*は同一でも相異なっていてもよく、1~10個の炭素原子を育する炭化水素蓋を表す)のジオルガノシロキシユニットを繰り返すことにより形成される。番R*の少なくとも50%がメチル基であることが好ましい。ジヒドロキシポリジオルガノシロキサンは、式R*SiO1...のモノオルガノシロキシ基及び/又は式SiO1.のシロキシ基を

ジオルガノシロキシ基R* iSiOの数に対し 2 %の最大比で含んでよい。
ジ及びモノオルガノシロキシユニット内のR* で表される炭化水
素盖は好適には、アルキル基、例えばメチル、エチル、 n ー ペーンル
、イソプロピル、 n ー ブチル、 n ー ペンチル、 n ー ヘキシル、 2
ーエチルヘキシルもしくは n ー オクチル、 4 ~ 8 個の炭素原子を育するシクロアルキル基、例えばシクロペンチル、 シクロヘキシルもしくはメチルシクロヘキシル、 2 ~ 4 個の炭素原子を育するアルケニル基、例えばピニル、 アリルもしくはブテンー 2 ー イル、及び 6 ~ 8 個の炭素原子を育するアリール基、例えばフェニル、トリルもしくはキシリルより選ばれる。

R'siOで表される基の好ましい例として、以下の式が示される。

(CH₃)₂si0 CH₃(C₆H₅)si0 CH3(CH2=CH)SiO (C6H5)2SiO

好適な α 、 ω - ジヒドロキシポリジメチルシロキサンの 1 つの例は、商標 48V 3500 として Rhone Poulenc より販売されているものである。

 α . ω – ジヒドロキシポリジメチルシロキサンは、例えばFR-A-1 134005、FR-A-1198749及びFR-A-1226745に記載された公知の方法により容易に製造される。ポリジオルガノシロキサンは好ましくは、例えばUS-A-4356116に記載の設蔵法により、使用前に揮発性副生成物より分離される。

好ましい α . ω ージヒドロキシポリジメチルシロキサンは、式(C $_{\rm H_1}$) $_{\rm s}$ SiO の連続基からなり、又は例えば($_{\rm C_4H_4}$) $_{\rm s}$ SiOユニットの形状でフェニル基として基尺 $^{\rm t}$ を10モル%以下、例えば $_{\rm 2}$ $_{\rm C}$ 10モル%含む。

α. ω – ジヒドロキシポリジメチルシロキサンは、通常硬化剤、 例えば分子あたり少なくとも2個の珪素結合加水分解性基を含む化

 $Si[ON = C(C_2H_5)(CH_3)]_4$ or $Si[ON = C(CH_3)_2]_4$

アシルオキシ硬化剤は、例えば下式 R*。Si(OCOR*)*-*

(上式中、R ª は上記蓋R ⁴ と同じ規定であり、R ª は、例えば 8 個以下の炭素原子を有し、脂肪族不飽和を含まない一価炭化水素蓋 であり、そしてaは 0 又は 1 である)

を有する。基尺 は例えばメチル、エチル、ロープロピル、ローブ チルもしくはローヘキシルのようなアルキル、シクロペンチルもし くはシクロヘキシルのようなシクロアルキル、又はフェニル、トリ ルもしくはキシリルのようなアリールである。アシルオキシシラン 硬化剤の例は

 $\text{CH}_3\text{Si}(\text{OCOCH}_3)_3$ $\text{CH}_2 = \text{CHSi}(\text{OCOCH}_3)_3$ $\text{CH}_3\text{Si}(\text{OCOCH}(\text{C}_2\text{H}_5)(\text{CH}_2)_3\text{CH}_3)_3}$

C₂H₅Si(OCOCH₃)₃ C₆H₅Si(OCOCH₃)₃ CF₃CH₂CH₂Si(OCOC₆H₅)₃

である.

アシルオキシシラン硬化剤は、例えばα. ω - \Im + F + \Im + - 3 +

アルコキシシラン硬化剤は、例えばテトラエチルオルトシリケートのようなテトラアルキルオルトシリケート(テトラアルコキシシラン)、又はメチルトリメトキシシラン、エチルトリメトキシシランもしくはメチルトリエトキシシランのようなアルキルトリアルコキシシランである。テトラエチルオルトシリケートのようなアルコキシシラン硬化剤は水硬化性ポリジオルガノシロキサンへの使用に特に好ましい。

権表面をコーティングする際は通常大気水分が存在するため、室 量硬化性ポリジオルガノシロキサン(C)は水硬化性であってよい。 合物と共に用いられる。好適な硬化剤の例は、ケトイミノオキシシラン、アシルオキシシラン及びアルコキシシラン、テトラアルキルチタネート及びアルミニウムアルコラートである。

ケトイミノキシシラン硬化利は好ましくは分子あたり少なくとも 2 個の建業結合加水分解性ケトイミノキシ基を含む。そのような硬化利は好ましくは α , ω – ジヒドロキシポリジメチルシロキサンの 100 部あたり 1 ~18重量部で用いられる。ケトイミノキシシラン硬化利は下式

Y', SiZ'

(上式中、Y・は l~10個の炭素原子を有する炭化水素蓋を表し、 ハロゲンもしくはシアノで置換していてもよく、Z・は下式

の加水分解性基を表し、ここで基 Z^* は同一でも相異なっていてもよく、 $C_1 \sim C_1$ 炭化水素基を表し、 E^1 は $C_1 \sim C_2$ アルキレン 基を表し、基 Z^1 は同一でも相異なっていてもよく、そしてI は 0 又は 1 を表す)

を有する。

基Y:の例はジオルガノシロキシユニットの基R:の例として示したものである。

ケトイミノシラン硬化剤の例は、下式のものである。 $\mathsf{CH}_3\mathsf{Si}$ [ON = $\mathsf{C}(\mathsf{CH}_3)_2$] $_3$, $\mathsf{CH}_3\mathsf{Si}$ [ON = $\mathsf{C}(\mathsf{CH}_3)_2$] $_3$, $\mathsf{CH}_3\mathsf{Si}$ [ON = $\mathsf{C}(\mathsf{CH}_3)_2$] $_3$, $\mathsf{C}_6\mathsf{H}_5\mathsf{Si}$ [ON = $\mathsf{C}(\mathsf{CH}_3)_2$] $_3$, $\mathsf{C}_6\mathsf{H}_5\mathsf{Si}$ [ON = $\mathsf{C}(\mathsf{CH}_3)_2$] $_3$, $\mathsf{C}(\mathsf{CH}_3)_2\mathsf{C}$ = NOSI [ON = $\mathsf{C}(\mathsf{CH}_3)_2\mathsf{C}_4\mathsf{H}_5$] $_3$,

水硬化性ポリジオルガノシロキサンは、例えば加水分解性末端を有する。 建素結合加水分解性基を含むポリジオルガノシロキサン けいましくは、 a . ωージヒドロキシポリジオルガノシロキサンを分子あたり少なくとも 2 個の珪素結合加水分解性基を含な化合物と化合することにより形成なインランスを分子の例は、硬化剤として上配したケトイミノキシシランであり、これは増大シンラン、例えばメチルトリアセトキシシランであり、これは増大・イミノキシシランであり、これは増大・イミノキシンであり、これは増に有するポリジオルガノシロキサンを形成する。 a . ω 基を上に キシボリジオルガノシロキサンの は 通常、ポリジオルガノシロキオンの は 通常、ポリジオルガノシロキオンの は 選信 は ポリジオルガノシロ は 素結合加水分解性 基の間の反応は 通常、ポリジオルガノシロキサン (C) が 建素結合ヒドロキシル基を少なくとも一部末端に有するようにこれらの材料を混合し行われる。

注素結合加水分解性基を末端に有する他のポリジオルガノシロキ サン(C)はアミン末端ポリジオルガノシロキサン、例えば下式

(上式中、R・は前記規定と同じであり、nはポリジオルガノシロ キサンが25℃において700~1.000.000回Pas の粘度を有するような 整数であり、R・及びR・は各々水素又は1~10個の炭素原子を有 する一価炭化水素蒸を表す)

のα. ωージアミノポリジオルガノシロキサンである。最も好ましくは、R* は水素を表し、R* は 2 ~ 6 個の炭素原子を有するアルキル基、例えばエチル、プロビル、イソプロビル、n -ブチルもし

くはsecープチル(プチー2ーイル)を表す。アミン末端ポリジ オルガノシロキサンの例は商機Silgan 500及びSilgan 501』として 匠光されている。

室温硬化性ポリジオルガノシロキサン (C) は好ましくは塩素化材料 (塩素化ポリオレフィン (B) プラス他の塩素化炭化水素樹脂) の重量部あたり0.1~100 重量部、より好ましくは1~50重量部で用いられる。

プライマー組成物はポリジオルガノシロキサンの窒温硬化用の触媒を含んでいてよい。触媒の例はカルボン酸の金属及び有機金属塩である。金属塩は鐚、鉛、ニッケル、コバルト、鉄、クロム、亜鉛もしくはマンガンの塩、例えばオクタン酸第一級であってよい。好ましい有機金属塩はジブチル錫ジラウレートもしくはジブチル錫ブセテートのようなジオルガノ協カルボキシレートである。US-A-4525565に起載されているように、少なくとも1つの-Ti-O-Si-もしくは-Ti-O-C-結合を含む有機チタン誘導体、例えばアルカノールアミンチタネート、及び有機ジルコニウム誘導体を触媒として用いてよい。

プライマー組成物は好ましくは有機希釈剤を含み、これは例えば
nーヘプタン、nーオクタン、シクロヘキサン、メチルシクロヘキサン、トルエン、キシレン、メシチレン、クメン、テトラクヒドロロエタレン、ペルクロロエチレン、トリクロロベンゼンのような
所望によりハロゲン化された脂肪族、環式脂肪族もしくは芳香水化水素、メチルエチルケトン、メチルイソブチルケトン、メチルイソアミルケトン、シクロヘキサノンもしくはイソホロンのような
別側もしくは環式脂肪族ケトン、エチレングリコールもしくはプロピレングリコールのジアルキルエーテルのようなエーテル、又はエ

ンオイルのような非反応性ポリジオルガノシロキサンオイルに分散させてもよい。他の方法において、 顔料がアミノシラン材料(A) 及は室温硬化性ポリジオルガノシロキサン(C)の一部を構成する硬化剤もしくは建素結合加水分解性基を含む材料と接触する前に液体のヒドロキシを末端に有するポリジオルガノシロキサンに通常室温硬化性ポリジオルガノシロキサン(C)として用いる。これを後に加えられる硬化料と共に変温硬化性ポリジオルガノシロキサン(C)として用いたよい。 しか 選ばに カーキサンはポリジオルガノシロキサンはポリジオルガノシロキサンはポリジオルガノシロキサンはポリジオルガノシロキサンはポリジオルガノシロキサンはポリジオルガノシロキサンはポリジオルガノシロキサン(C)の分を形成することが好ましく、例えば後に加えられる加水分解性基を末端に有する水硬化性ポリジオルガノシロキサン(C)と共に用いてよい。

ブライマー組成物は、有機樹脂基材、例えばネオプレンゴム、塩素化ゴム、ブロックコポリマーゴム、例えばポリスチレン/ポリブタジエンもしくはポリスチレン/ポリ(エチレンーブチレン)、ゴム、ポリウレタン(エラストマー及び熱可塑性樹脂の両者を含む)、エポキシコーティング、ビニル樹脂、例えば塩化ビニルポリマーもしくはアルキド樹脂への接着の促進に特に有効である。これらの樹脂は例えばネオプレン及び同様のゴムの場合クラッドの形状であり、又は予め速布したコーティング、例えばシリコーンゴム防汚ペイントにより覆われる錆止めコーティング、又はオーバーコートされる古い防汚コーティングであってよい。このブライマー組成物はまた、アルミニウムもしくはスチールのような金属器材への接着も促進する。

チルアセテート、プチルアセテートもしくはエトキシエチルアセテートのようなエステルである。希釈剤は好ましくは存在する他の塩素化炭化水素樹脂を含む塩素化ポリオレフィン(C)用の溶媒である。塩素化ポリオレフィンブラス他の塩素化炭化水素樹脂に対する希釈剤の重量比は、好ましくは1:3~20:1、より好ましくは2:3~10:1である。室温硬化性ポリジオルガノシロキサンに対する希釈剤の重量比は通常1:50~20:1、好ましくは1:10~3:1である。

プライマー組成物はアミノシラン材料(A)及び塩素化ポリオレフィン(B)を室温硬化性ポリジオルガノシロキサン(C)と混合することにより製造される。塩素化ポリオレフィン(B)及び存在する他の塩素化炭化水素樹脂は好ましくはアミノシラン材料(A)及びポリジオルガノシロキサン(C)と混合する前に有機溶媒に溶解される。

プライマー組成物は、顔料、無機充填剤、チキソトロープ剤、安定剤、界面活性剤、抗酸化剤及び可塑剤より選ばれる添加剤も含んでよい。透明なRTVシリコーンゴムの防汚層によりコートされるようにプライマー組成物に着色顔料を含ませることが好ましい。 顔料を混入する場合、室温硬化性ポリジオルガノシロキサン(C)の圧力硬化から顔料中に存在する水分を防ぐため注意する必要がある。最も簡単な注意は、用いられる顔料が完全に乾燥していることを過度化性ポリジオルガノシロキサン(C)との反応を抑制する希釈剤、好ましくはポリジオルガノシロキサンに希釈してよい。顔料は、例えば顔料が室温硬化性ポリジオルガノシロキサン(C)(硬化剤を含む)と接触する前にメチルを末端に有するポリジメチルシロキサ

プライマー組成物は公知のコーティング法により基材に塗布して よい。通常、スプレー、ブラシ又はローラーにより塗布される。

プライマー組成物上に塗布されるRTVシリコーンゴム防汚コー ティングは、例えば上記のようなα、ωージヒドロキシポリジオル ガノシロキサンをベースとするものであってよく、上紀のものより・ 選ばれる硬化剤及び所望により上記のものより選ばれる触媒と共に 用いてよい。また、RTVシリコーンゴム上記のような珪素結合加 水分解性基、例えば珪素結合ケトイミノキシもしくはアシルオキシ 基を末端に有するポリジオルガノシロキサンであってよい。プライ マー組成物中の室温硬化性ジオルガノポリシロキサン(C)中の硬 化剤もしくは珪素結合加水分解性基及びRTVシリコーンゴムコー ティング中の硬化剤もしくは珪素結合加水分解性基が同じであるこ とが好ましい。RTVシリコーンゴムコーティングは好ましくは、 例えば式 Q.Si-O-(SiQ:-O-).SiQ:(式中、各基Qは1~10個の炭 素原子を有する炭化水素基を表し、nはシリコーンオイルが20~50 00mPasの粘度を育するような整数である) の非反応性シリコーンオ イルを含む。蓋Qの少なくとも10%は通常メチル蓋であり、蓋Qの 少なくとも2%は好ましくはフェニル差である。最も好ましくは、 -SiQ:-0-ユニットの少なくとも25%はメチルフェニルシロキサンユ ニットである。最も好ましくは、非反応性シリコーンオイルはメチ ル末端ポリ (メチルフェニルシロキサン)である。オイルは好まし くは20~1000mPasの粘度を有し、RTVシリコーンゴムを基準とし て好ましくはし~50重量%、最も好ましくは2~20重量%で用いら れる。好ましい非反応性シリコーンオイルの例は、商原 Rhodorsil Huile 550として販売されているものである。この非反応性シリコ ーンオイルは水中の汚染に対する組成物の耐性を改良する。

非反応性シリコーンオイルにかえ、又はこれに加えて、RTVシ

- 1 L

リコーンゴム組成物は非反応性液体有機炭化水素、例えばホワイト オイル、低分子量ポリプテンもしくは石油又は液体パラフィン/石 油混合物のような潤滑性鉱油を含んでよい。そのような非反応性液 体有機炭化水素は好ましくはプライマー組成物に存在しない。

プライマー組成物は必須の成分(A)、(B)及び(C)のいずれかが存在しないで達成されるよりも大きな程度に基材へのRTVシリコーンゴムの技着を改良する。アミノシラン材料(A)及び塩素化ポリオレフィン(B)はRTVシリコーンゴムへの及び有機樹脂基材へのプライマーの強力な技者を確保する。しかし、アミノシラン材料(A)、塩素化ポリオレフィン(B)及び溶薬を含む吸できる。はない限り、その後強布されるRTVシリコーとでは、すぐに性ではい限り、その後強布されるRTVシリコーとでは、カーティングの接着が弱くなることを発見した。窒温硬化性では、カーティングの接着が弱くなることを発見した。窒温硬化性では、カーティングの接着が弱くなることを発見した。窒温硬化性では、カーティングの接着が弱くなることを発見した。では、カーションゴム組成物が良好な接着を達成されることを可能にする。

本発明に係るプライマー組成物は、塩素化ポリオレフィンを含まない組成物よりも、多くの番材、例えばネオプレン、クロロプレンもしくは炭化水素ゴムへの強い接着を有する。窒温硬化性ポリジオルガノシロキサンとアミノシラン材料の簡単な組合せが良好な接着を与えるエポキシ樹脂のようなものを含むすべての基材に、塩素化ポリオレフィンは海水浸漬に対する耐性を改良し、海水中で18ヶ月以上浸漬後でさえ番材へのプライマー組成物の及びプライマー組成物へのRTVシリコーンゴムトップコートの良好な接着が保たれる。

以下の実施例により本発明をさらに説明する。ここで部及びパーセントは重量基準である。

<u>691 1</u>

オイル及び10.6部のメチルイソアミルケトン溶媒中に粉砕することにより分散させた。 得られる顔科分散体をケトイミノオキシ基を末端に有する36.4部の室温硬化性ポリジメチルシロキサン、8.3 部の 91に記載の塩素化ポリエチレンとN-(2-アミノエチル)-3-アミノプロピルトリメトキシシランの溶液及び8.2 部のメチルイソアミルケトンと混合した。

得られるプライマー組成物をエポキシ樹脂、ネオブレンゴム及び ウレタンゴム基材に塗布した。これらのサンブルを16~48時間 後に例1のRTVシリコーンゴムでオーバーコートした。

このオーバーコートした材料を海水中に浸漬した。プライマー組成物と基材の間の接着、及びRTVシリコーンゴム筋汚コーティングとプライマー組成物の間の接着は海水中に16ヵ月浸漬後も強いままであった。

*9*43

28.1部の顔科及び充填剤(二酸化チタン、パライト、ヒュームドシリカ及びブラック酸化鉄)を0.5 部の混潤助剤を含む11.5部の液体ヒドロキシル末端ポリジメチルシロキサン及び11.4部のメチルイソアミルケトン中に粉砕することにより分散させた。得られる顔科分散体を7.6 部の例1に記載の塩素化ポリエチレンとN-(2-アミノエチル)-3-アミノブロピルトリメトキシシランの溶液、30.9部のケトイミノキシ蓋を末端に有する窒温硬化性ポリジメチルシロキサン、0.03部のジブチル錫ジラウレート及び10.0部のメチルイソアミルケトンと混合した。

得られるプライマー組成物をエポキシ樹脂、アルミニウム、ウレタンゴム、ネオブレンゴム、ポリスチレン/ポリブタジエンブロックコポリマーゴム及びポリスチレン/ポリ(エチレン・ブチレン)ブロックコポリマーゴムの基材に塗布した。蓋材は例1に記載のよ

塩素化ポリエチレン(塩素含量22%)のキシレン中の44% 溶液25 部を2 部のN-(2-アミノエチル)-3-アミノプロピルトリメトキシシランと混合し、73部のキシレンで希釈した。

14部の得られる組成物を61部の室温硬化性ポリジオルガノシロキサン組成物及び25部のメチルイソアミルケトン溶媒と混合した。室温硬化性ポリジオルガノシロキサン組成物はケトイミノキシシラン硬化剤と用いられるα、ωージヒドロキシポリジメチルシロキサンを含んでいた。

得られるプライマー組成物をネオプレンゴム蓋材、及びエポキシ樹脂、ポリウレタン、ビニル樹脂及びアルキド樹脂健止めペイントをコートした蓋材、及びロジン、塩化ビニルコポリマー及び酸化腐をベースとする古い防汚ペイントの残留物を育する蓋材に塗布した。すべてにおいて、プライマー組成物のコーティングは、RTV組成物の良好な接着を育するブライマー組成物の塗布後約10分後にケトイミノオキシシラン硬化利及び非反応性ポリ(メチルフェニルシロキサン)オイルを含むα、ωージヒドロキシポリジオルガノシロキサンをベースとするRTVシリコーンゴム防汚組成物でオーバーコートし、そして良好な接着後24時間後にRTV組成物でオーバーコートしてよい。

オーバーコートされた材料を海水に浸漬した。プライマー組成物 と基材の間の接着、及びRTVシリコーンゴム防汚コーティングと プライマー組成物の間の接着は海水中に18ヵ月浸漬後も強いままで あった。

842

29.7部の顔料及び充填剤(バライト、二酸化チタン、ヒュームドシリカ及びブラック酸化鉄)並びに0.1 部のジブチル錫ジラウレート硬化触媒を6.7 部の非反応性メチル末環ポリジメチルシロキサン

うな古い防汚ペイントの残留物を有していた。これらのサンプルを 16~48時間後に例1のRTVシリコーンゴムでオーバーコート した。

このオーバーコートした材料を海水中に浸漬した。プライマー組成物と基材の間の接着、及びRTVシリコーンゴム防汚コーティングとプライマー組成物の間の接着は海水中に6ヵ月浸漬後も強いままであった。

四 董 報 告 PCT/GB 91/00454

窒温加硫性シリコーンゴムコーティングの接着を促進するため 基材に塗布されるプライマー組成物は、(A)アミノシラン材料、 (B)塩素化ポリオレフィン及び(C)窒温硬化性ポリジオルガノ シロキサンを含む。アミノシラン材料(A)は1級アミン官能性シ ラン又は1級アミン官能性シランとエポキシ官能性シランもしくは α、ωージヒドロキシポリジメチルシロキサンオイルとの反応生成 物である。

L CLASS	Kanon or una	CT MATTE 15	-							
		Charles (FC) = + ++								
		C090183/00		·- ·						
8, 710,04	SEARCHED.									
		414	- 0	mine Searcher						
Communication Communication										
Int.C1. 5 COOD; COOJ; VPI,WPIL,JAPS										
				ns Alleman Departments I Industri in the Florer September						
IN DOCU	HINTS COMMOCK	D to be referent.								
j			-	of all the constant behavior 1.2	Estamos us Cham Ma. V					
T.P Y A	FR.A.26 see pag see pag EP.A.28 see cla Derwent IL) Der Z Fujik EP.A.26 see cla	1. 4-7. 9-12. 16-18 1. 4-7. 9-12. 16-18								
** Special disripation of closed immunitys i. ** ** Special disripation of closed immunitys i. ** ** Special disripation of closed intermediate in the closed in control of the closed in control										
	19 、	UNE 1991	2 3. _{07.} 9	2 3. 07. 91						
	Squared Same of American Parties of Price Lentz J.C. CC									

PCT/GB 91/00454

SA 45884

Fatire durament chief in proofs report	Publication date	Pursus Insuly member(1)		Pytolic patient distre	
FR-A-2636958	30-03-90	FR-A- 2637903 FR-A- 2637904		20-04-90 20-04-90	
EP-A-287085	19-10-88	-A-30 -A-4U -A-2U	3713126 63278978 4833187	03-11-88 16-11-88 23-05-89	
EP-4-260661	88-60-63	AU-8- JP-A- US-A-		24-05-90 28-05-88 14-02-89	
*	••••••				
•					
			•		

第1頁の続き

@発 明 者 ウインター,マイケル ジョン